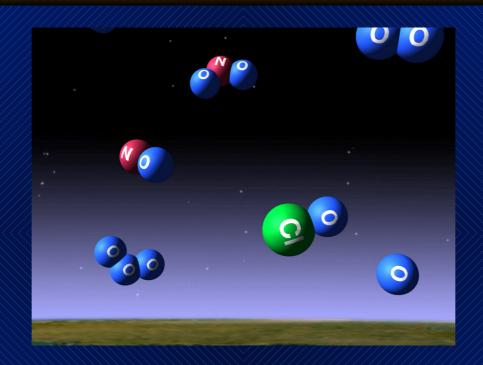
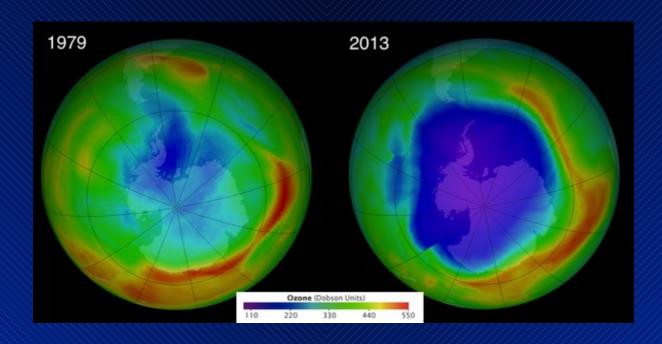
Disminución del Ozono Estratosférico



M. en C. RAFAEL GOVEA VILLASEÑOR por el CINVESTAV-IPN Biólogo por la UAM-Iztapalapa

¿Qué es la disminución del Ozono estratosférico?

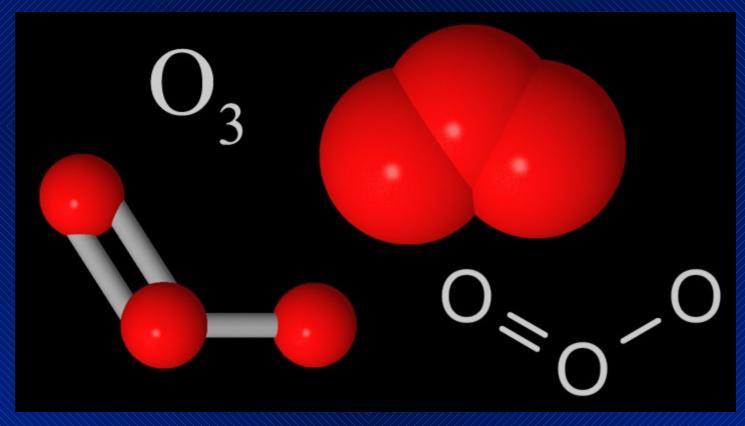
Una amenaza ambiental de carácter global resultado de las innovaciones tecnológicas del siglo XX como la refrigeración y la aplicación de productos con propelentes (Spray)



Conocimientos Previos

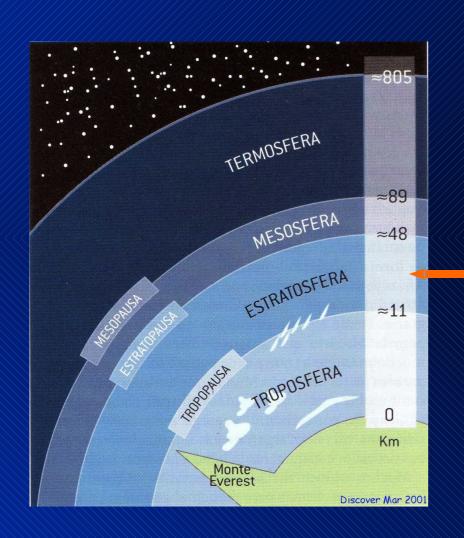
¿Qué es el Ozono?

El ozono es una forma alotrópica del elemento Oxígeno que está formado por tres átomos de oxígeno.



4 representaciones del Ozono

¿Qué es la Estratósfera?



Es la segunda capa de la atmósfera ubicada sobre la tropósfera entre los ≈11 Km y los ≈48 Km

La temperatura varía de -55° a -15° C cerca de la mesósfera. Esta inversión térmica reduce la mezcla vertical de gases de ahí su nombre (strat- = capa)

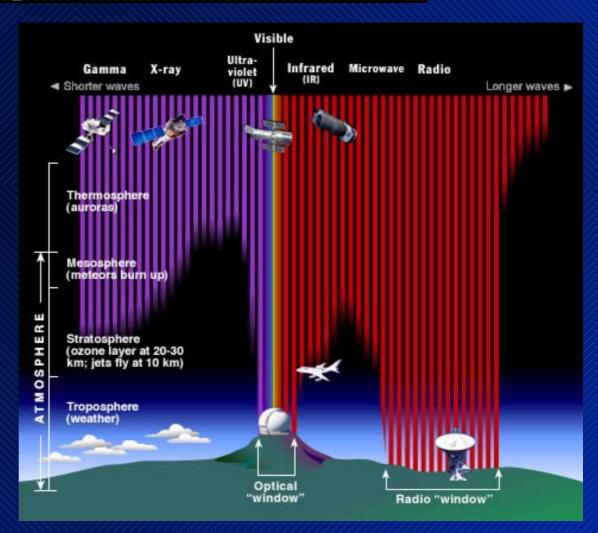
Los vientos alcanzan 220 km/h en el vórtice polar.

Hay muy poca H₂0.

El 0, se forma sobretodo en la parte alta

¿La atmósfera es transparente a los rayos solares?

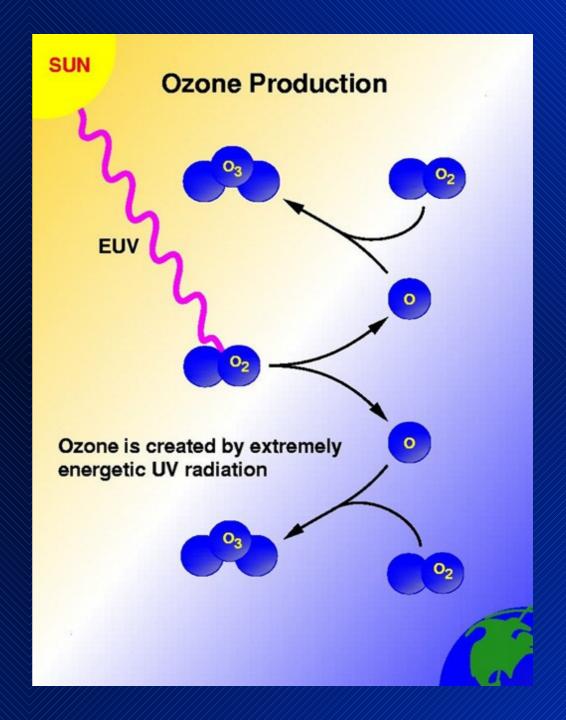
No a todos. Del espectro electromagnético, solamente los rayos de la gama visible y de radio alcanzan la superficie terrestre



¿Cómo se forma el O₃? o ¿Porqué la atmósfera es opaca a los R-UV?

Los rayos UV del Sol rompen moléculas de dióxigeno formando radicales de O que atacan a otras moléculas de O₂ formando O₃.

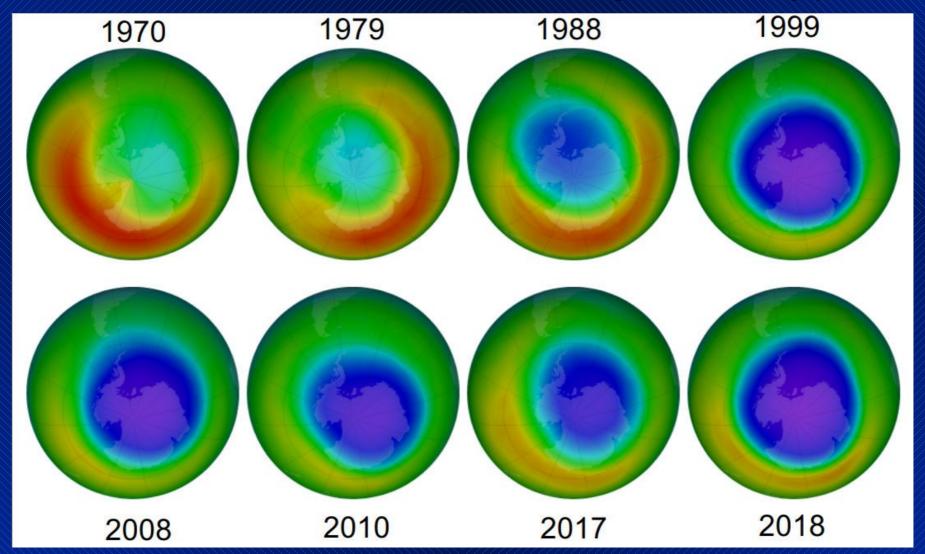
El ozono puede ser destruido por los R-UV para reconstituirse de nuevo de allí que los R-UV no alcanzan la superficie.



Ahora sí, hablemos de esta amenaza ambiental

¿El Ozono estratosférico está desapareciendo?

Cuanto más azul, menos ozono en el día de mayor área del agujero

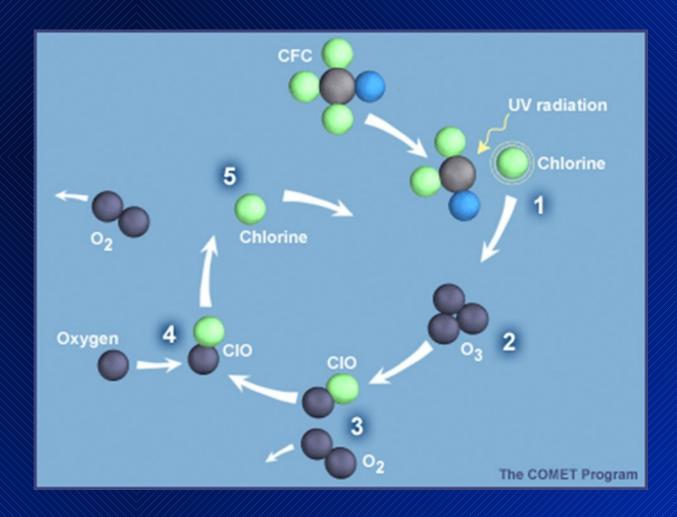


¿Qué causa de la destrucción del Ozono?

El uso de Clorofluorocarbonos como propelentes de sprays, refrigerantes y solventes no polares contaminó a la estratósfera. Allí los CFC catalizaron la destrucción de O₃.

Los CFC, sobre todo a baja temperatura, absorben RUV liberando radicales Cl* que atacan al O₃ produciendo O₂ y ClO

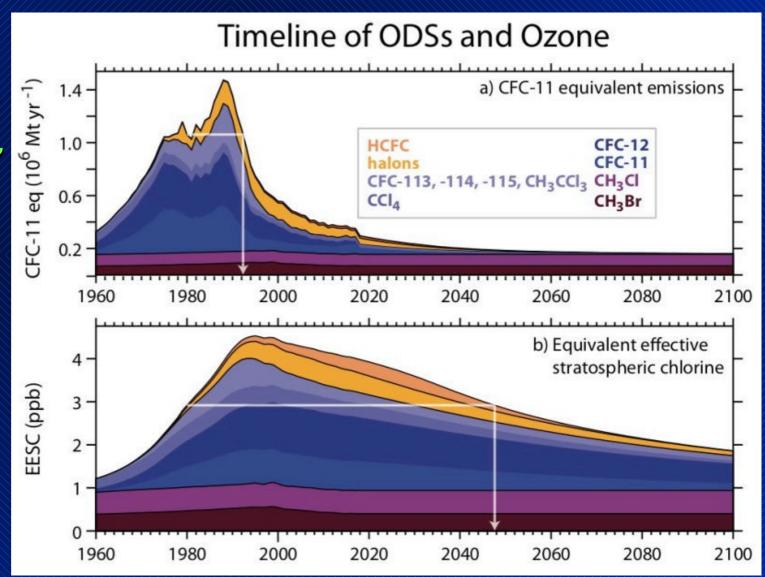
Luego, el ClO + O₁ libera otro radical Cl* que sigue destruyendo más moléculas de ozono



¿Cómo está cambiando la emisión los CFC?

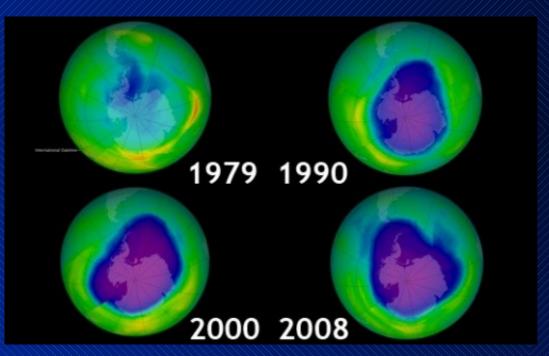
Desde el Protocolo de Montreal (1987), la emisión ha disminuido

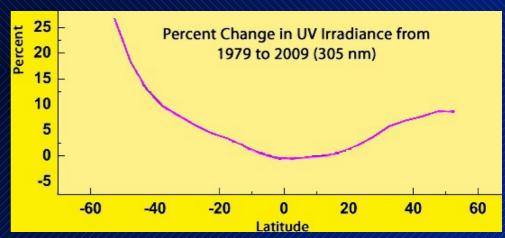
También el poder destructor conjunto de todas las sustancias destructoras de Ozono



¿Qué efecto tiene el adelgazamiento de la capa de 03?

Conforme el 0, desaparece estacionalmente (área azul oscuro y violeta)

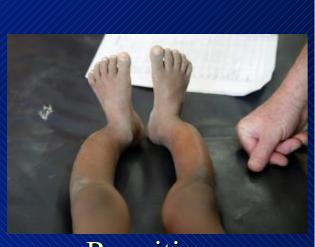




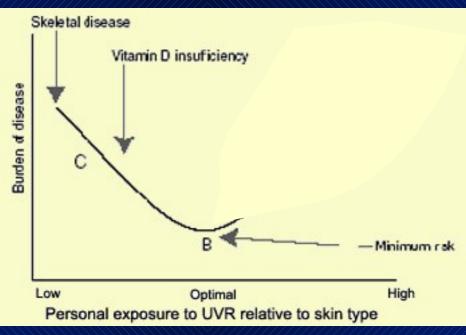
Aumenta la exposición a los Rayos UV

¿Cómo afectan los Rayos UV?

Contrariamente a la creencia, los RUV son necesarios para estar sanos al permitir fabricar la Vitamina D.



Raquitismo



melanoma



catarata

El problema es que después de cierto nivel los Rayos UV aumentan el riesgo Cáncer de piel y ceguera (cataratas).

¿Quién descubrió la causa de la destrucción del Ozono?

Varios científicos, entre ellos, el Dr Mario Molina identificaron un grupo de compuestos orgánicos con cloro y flúor llamados Clorofluorocarbonos (CFC) y el mecanismo de destrucción del O₃

El Protocolo de Montreal (1987), urgió al Mundo dejar de usar CFC y similares, sustituyéndolos por sustancias seguras

En la actualidad se ha avanzado mucho en la eliminación de los CFC.

De hecho, parece haberse detenido el aumento del agujero de O₃. Faltan décadas para recuperar la capa de ozono



México, 1943-2020

Por descubrir el mecanismo de destrucción del O₃ obtuvo el Premio Nobel de química de 1995 junto a Rowland

¿Qué debemos de hacer al respecto?



Evitar exponernos a los rayos del Sol, pues faltan décadas para recuperar completamente la capa de Ozono.

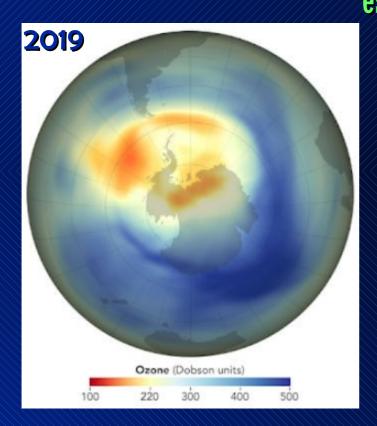
Usar sombreros, ropa con mangas largas, lentes con filtro UV y bloqueadores solares.

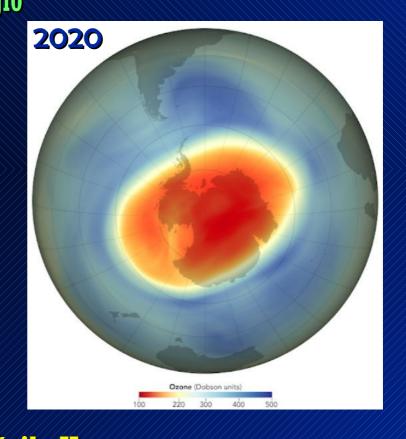
Pues vivimos en la época con más rayos ultravioleta de toda la historia de nuestra especie.

Sólo los nietos de los jóvenes de hoy vivirán sin RUV en exceso.

¿Cómo le fue a la capa de 0₃ en el 2020?

Aún la capa de 0₃ tuvo menor extensión respecto al máximo de inicios de este siglo

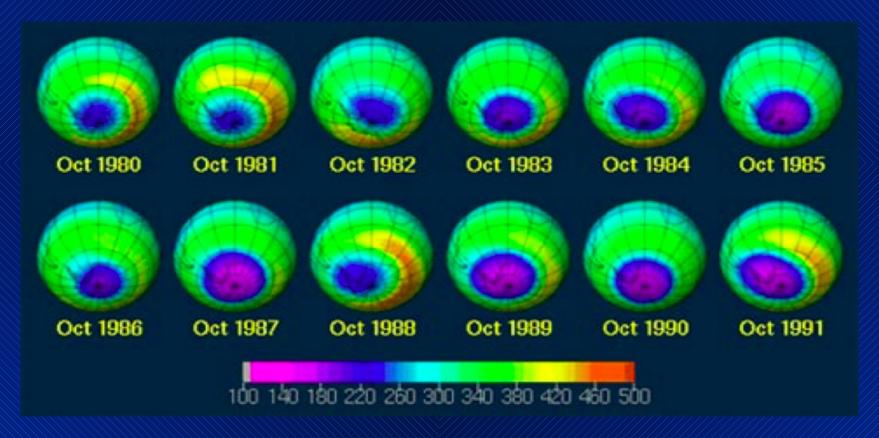




Parece mejorar, pero es difícil. Hay que perseverar

¿Cuándo se recuperarán los niveles de 03?

Si sigue mejorando la situación, para el 2070, el agujero será más pequeño, más o menos como lo era en 1980



Hay que perseverar

¿Qué podemos aprender de esta Amenaza?

- La ciencia es necesaria para comprender los problemas que enfrentamos.
- La educación debe de transmitir eficazmente esos conocimientos
- Si todos los humanos y los gobiernos del Mundo actúan de acuerdo a las indicaciones dadas por los Científicos podemos evitar desgracias.
- Hay que tomar medidas con todo vigor y entusiasmo, pues aún cuando regresemos a niveles más seguros, los procesos ambientales tienen una gran inercia.

